

Liste des substances utilisant cette analyse

Nom	Numéro CAS
Succinate de diméthyle;Glutarate de diméthyle;Adipate de diméthyle	106-65-0;1119-40-0;627-93-0
Acétate de benzyle	140-11-4
Diméthylsulfoxyde	67-68-5
1,3-Dioxane	505-22-6

Préparation de l'analyse

Durée de conservation testée et validée pour les prélèvements _____ 21 jour(s)

Conditions de conservation testée et validée pour les prélèvements :

Les dispositifs associant une cassette et un tube peuvent être conservés 21 jours à 4 °C sans perte significative de produit.

Des essais préliminaires ont montré que le rendement de conservation des filtres en cassette chutait à 80-85 % lorsque les cassettes étaient gardées pendant 8 jours à température ambiante.

Séparation des dispositifs _____ oui

Nombre d'étapes de préparation _____ 2

Commentaires sur les étapes :

La 1^{ère} étape concerne la désorption du tube ; la 2^{ème} étape décrit la désorption de la cassette ; la plage de garde du tube est traitée de la même façon que la première plage du tube.

2 étapes de préparation :

Etape de préparation n°

Séparation des plages _____ oui

Solvant ou solution _____

- ACETONE
- DISULFURE DE CARBONE

Type de préparation _____

- Désorption

Volume _____ 10 mL

Ultrasons _____ 4 min

Commentaires :

La désorption se fait avec un mélange CS₂/ACETONE 50/50.

L'agitation peut également se faire par agitation mécanique 15 minutes.

Etape de préparation n°

Solvant ou solution _____

- ACETONE
- DISULFURE DE CARBONE

Type de préparation _____

- Désorption

Volume _____ 5 mL

Temps d'agitation _____ 1 min

Commentaires :

Cassette :

Désorber le filtre dans la cassette par 2 à 5 mL de solvant de désorption (CS₂/acétone, 50/50).

Agiter manuellement la cassette.

Transférer une aliquote de la solution dans un flacon en verre.

Condition analytique n°

Les conditions analytiques utilisées lors du développement de la méthode sont fournies avec les données de validation.

Technique analytique _____	▪ CHROMATOGRAPHIE EN PHASE GAZEUSE
Injecteur _____	▪ SPLIT/SPLITLESS
Colonne _____	▪ POLAIRE
Détecteur _____	▪ IONISATION DE FLAMME (FID)

Etalonnage et expression des résultats

La méthode d'étalonnage indiquée est celle utilisée lors du développement. Elle n'a cependant pas de caractère obligatoire.

Méthodes d'étalonnage pour la quantification des polluants ¹

¹ <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-analyse-etalonnage.pdf>

Principe d'étalonnage _____ externe

Solvant de l'étalon _____ ▪ Même solvant que celui des échantillons

Calcul de la concentration atmosphérique ²

² <https://www.inrs.fr/dms/inrs/PDF/metropol-resultat-calcul-concentration.pdf>

Compléments :

Les cassettes et les tubes sont analysés séparément, puis les résultats sont respectivement additionnés pour obtenir la quantité de substance globale sur le dispositif combiné.